

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2003-073157
(43)Date of publication of application : 12.03.2003

(51)Int.CI. C04B 24/26
C04B 24/06
C04B 28/02
C08F216/16
C08F220/04
C08F222/00
C08F290/06
// C04B103:40

(21)Application number : 2001-266836 (71)Applicant : NIPPON SHOKUBAI CO LTD
(22)Date of filing : 04.09.2001 (72)Inventor : YAMASHITA AKIHIKO
TANAKA HIROMICHI
HIRATA TAKESHI

(54) CEMENT ADMIXTURE AND METHOD OF EXECUTION OF CEMENT COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a cement admixture having high dispersibility, and imparting a hardened cement excellent strength and durability, capable of preventing degradation of fluidity at high temperatures, and to provide a method of execution of a cement composition using the admixture.

SOLUTION: The cement admixture contains a copolymer (A) for the cement admixture and an oxicarboxylic acid compound (B) as essential ingredients in a ratio of 10/90-99.9/0.1 (in wt.%), the copolymer (A) has a monomer unit (I) derived from an unsaturated polyalkylene glycol ether monomeric substance (a), represented by general formula (1): $YO(R1O)nR2\dots(1)$ and monomer unit (II) derived from an unsaturated carboxylic acid monomeric substance (b) as essential ingredients, and monomer units (I) and (II) occupy among total monomer units by $\geq 1\%$, and the monomer unit (I) occupies in ratio of ≤ 50 mol % of total monomer units.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

THIS PAGE BLANK (USPTO)

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2003-73157

(P2003-73157A)

(43)公開日 平成15年3月12日 (2003.3.12)

(51)Int.Cl.

C 0 4 B 24/26

識別記号

F I

テーマコード(参考)

24/06

28/02

C 0 4 B 24/26

B 4 G 0 1 2

E 4 J 0 2 7

H 4 J 1 0 0

24/06

28/02

A

審査請求 未請求 請求項の数 4 O L (全 13 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号

特願2001-266836(P2001-266836)

(22)出願日

平成13年9月4日 (2001.9.4)

(71)出願人 000004628

株式会社日本触媒

大阪府大阪市中央区高麗橋4丁目1番1号

(72)発明者 山下 明彦

大阪府吹田市西御旅町5番8号 株式会社

日本触媒内

(72)発明者 田中 宏道

大阪府吹田市西御旅町5番8号 株式会社

日本触媒内

(74)代理人 100086586

弁理士 安富 康男 (外1名)

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 セメント混和剤及びセメント組成物の施工方法

(57)【要約】

【課題】 高い分散性能を有し、強度及び耐久性に優れたセメント硬化物を与え、しかも、高温時の流動性低下の防止が可能であるセメント混和剤及びこれを用いたセメント組成物の施工方法を提供する。

【解決手段】 セメント混和剤用共重合体 (A) とオキシカルボン酸系化合物 (B) とを 10/90~99.9/0.1 の比率 (重量%) で必須成分として含むセメント混和剤であって、該セメント混和剤用共重合体 (A) は、下記一般式 (1) :

$YO(R^1O)nR^2$ (1)

で表される不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体 (a) 由来の構成単位 (I) と不飽和カルボン酸系単量体 (b) 由来の構成単位 (II) とを必須の構成単位として有し、かつ、構成単位 (I) と構成単位 (II) とが各々全構成単位中の 1 重量% 以上を占め、構成単位 (I) の占める割合が全構成単位中の 50 モル % 以下であるセメント混和剤。

【特許請求の範囲】

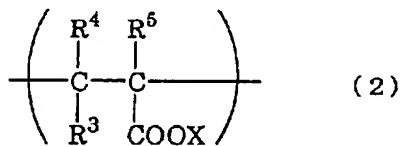
【請求項1】 共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)とを10/90~99.9/0.1の比率(重量%)で必須成分として含むセメント混和剤であって、該共重合体(A)は、下記一般式(1)；



(式中、Yは、炭素原子数5~8のアルケニル基を表す。R¹Oは、同一若しくは異なって、炭素原子数2~18のオキシアルキレン基を表す。nは、オキシアルキレン基の平均付加モル数であり、1~500の数を表す。R²は、水素原子又は炭素原子数1~30の炭化水素基を表す。)で表される不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来の構成単位(I)と不飽和カルボン酸系単量体(b)由来の構成単位(II)とを必須の構成単位として有し、かつ、構成単位(I)と構成単位(II)とが各々全構成単位中の1重量%以上を占め、構成単位(I)の占める割合が全構成単位中の50モル%以下であることを特徴とするセメント混和剤。

【請求項2】 前記不飽和カルボン酸系単量体(b)由来の構成単位(II)は、下記一般式(2)；

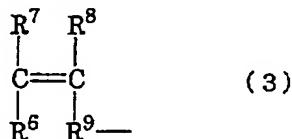
【化1】



(式中、R³、R⁴及びR⁵は、同一若しくは異なって、水素原子、メチル基又は-(CH₂)_pCOOX基を表す。Xは、同一若しくは異なって、水素原子、一価金属原子、二価金属原子、アンモニウム基又は有機アミン基を表す。pは、0~2の整数を表す。COOX基が2個存在する場合には、2個の-COOX基により-COOCO-基が形成されていてもよい。)で表されることを特徴とする請求項1記載のセメント混和剤。

【請求項3】 前記一般式(1)におけるYは、下記一般式(3)；

【化2】



(式中、R⁶、R⁷及びR⁸は、同一若しくは異なって、水素原子又はメチル基を表す。但し、R⁶、R⁷及びR⁸は、すべてメチル基となることはない。R⁹は、前記一般式(1)における-O(R¹O)nR²との結合点であって、-CH₂-、-(CH₂)₂又は-C(CH₃)₂-を表す。R⁶、R⁷、R⁸及びR⁹中の合計炭素原子数は、3である。)で表されることを特徴と

する請求項1又は2記載のセメント混和剤。

【請求項4】 請求項1、2又は3記載のセメント混和剤、セメント及び水を必須成分とするセメント組成物を20°C以上の温度で施工することを特徴とするセメント組成物の施工方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、セメント混和剤及びこれを用いたセメント組成物の施工方法に関する。

【0002】

【従来の技術】 セメント組成物は、強度及び耐久性に優れたセメント硬化物を与えることから、建築物外壁材、建築物構造体等の用途に広く用いられている。このようなセメント組成物としては、セメントに水を添加したセメントベーストや、これに細骨材である砂を混合したモルタル、更に粗骨材である小石を混合したコンクリート等が挙げられ、通常、空気連通性や流動性を高めるために、セメント混和剤が加えられているが、近年、その重要性が認識され、技術革新が盛んに行われている。

【0003】 セメント混和剤の任務は、セメント組成物を減水しても充分な分散性を発揮してその流動性及び施工性を確保でき、減水による耐久性及び強度向上を実現すると同時に、経時的に安定した分散性を保持して良好なセメント組成物を獲得するところにある。そして昨今のコンクリート業界では、このような性能を実現するコンクリートが強く求められており、これを達成するには単位水量の低減と共に、流動性低下の防止が重要な課題となっている。

【0004】 特開昭62-68806号公報には、セメント混和剤に用いることができる水溶性共重合体が開示されている。また、特開平10-236858号公報には、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(I)、マレイン酸系単量体(II)及びこれらの単量体と共に重合可能な他の単量体(III)を特定重量割合で重合して得られる共重合体(A)を含むセメント分散剤に関するもので、特開2000-7403号公報には、ポリアルキレングリコール3-メチル-ブテニルエーテル系単量体(I)、マレイン酸系単量体(II)及びこれらの単量体と共に重合可能な他の単量体(III)を重合して得られる共重合体(A)を含むセメント添加剤に関するもので、遅延剤と組み合わせて使用してもよいことが開示されている。

【0005】 特開平8-283350号公報には、オキシアルキレングリコール-アルケニルエーテル及び不飽和ジカルボン酸誘導体をベースとするコポリマーがセメント用添加剤として用いることができる事が開示されている。

【0006】 特開平9-241055号公報には、ポリオキシアルキレン化合物を必須成分とするセメント分散剤に関するもので、特開平10-194808号公報には、特定

のポリオキシアルキレン鎖を有するアルケニルアルコールと不飽和カルボン酸系化合物とを必須構成単位とする共重合体からなるセメント分散剤に関し、また、特開平11-106247号公報には、アルケニルアルコールのエチレンオキサイドとプロピレンオキサイドの付加物又はそのアルキルエーテル化物を必須構成単位とする共重合体からなるセメント用分散剤に関し、遅延剤と組み合わせて使用してもよいことが開示されている。

【0007】しかしながら、これらの技術では、セメント組成物を用いて施工する際に、セメント組成物の流動性が低下することを充分に防止するための工夫の余地があった。すなわちセメント組成物の施工中に、セメントと水による水和反応が進行してセメント硬化物が部分的に形成されるに従って、セメント組成物の流動性を向上させるためのセメント混和剤が該セメント硬化物中に取り込まれ、その作用を発揮することができなくなることから、セメント組成物の施工における作業性をより向上させるための工夫の余地があった。特に、高温の環境でセメント組成物を施工する場合には、セメント組成物の流動性の低下を防止して作業性を向上させ、セメント組成物の施工を効率よく行うと共に、より充分にセメント硬化物の性能を発揮させることができるものである。

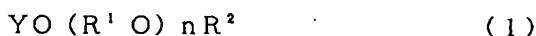
【0008】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、上記現状に鑑みてなされたものであり、高い分散性能を有し、強度及び耐久性に優れたセメント硬化物を与える、しかも、高温時の流動性低下の防止が可能であるセメント混和剤及びこれを用いたセメント組成物の施工方法を提供することを目的とするものである。

【0009】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、セメント混和剤について鋭意検討の結果、特定の構造単位を有する共重合体(A)が高い分散性能を有し、強度及び耐久性に優れたセメント硬化物を与えることにまず着目した。そしてこのような共重合体(A)を含むセメント混和剤を用いてセメント組成物を施工する場合、共重合体(A)に対して特定量のオキシカルボン酸系化合物(B)を併用すると、高い分散性能等が維持され、しかも、高温時の流動性低下の防止が可能となることを見いだし、上記課題をみごとに解決することができることに想到し、本発明を完成するに至った。

【0010】すなわち本発明は、共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)とを10/90~99.9/0.1の比率(重量%)で必須成分として含むセメント混和剤であって、上記共重合体(A)は、下記一般式(1)；



(式中、Yは、炭素原子数5~8のアルケニル基を表す。R¹Oは、同一若しくは異なって、炭素原子数2~18のオキシアルキレン基を表す。nは、オキシアルキ

レン基の平均付加モル数であり、1~500の数を表す。R²は、水素原子又は炭素原子数1~30の炭化水素基を表す。)で表される不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来の構成単位(I)と不飽和カルボン酸系単量体(b)由来の構成単位(II)とを必須の構成単位として有し、かつ、構成単位(I)と構成単位(II)とが各々全構成単位中の1重量%以上を占め、構成単位(I)の占める割合が全構成単位中の50モル%以下であるセメント混和剤である。

【0011】本発明はまた、上記セメント混和剤、セメント及び水を必須成分とするセメント組成物を20°C以上の温度で施工するセメント組成物の施工方法もある。以下に本発明を詳述する。

【0012】本発明によるセメント混和剤は、共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)とを10/90~99.9/0.1の比率(重量%)で必須成分として含む。上記共重合体(A)は、セメント混和剤用共重合体であり、セメント組成物中で高い分散性能を発揮し、強度及び耐久性に優れたセメント硬化物を与えることができるものである。また、上記オキシカルボン酸系化合物(B)は、セメント組成物を用いて施工する際に、セメントと水による水和反応が進行してセメント硬化物が部分的に形成されるに従って、セメント組成物の流動性を向上させるための共重合体(A)等が該セメント硬化物中に取り込まれ、その作用を発揮することができなくなることに起因してセメント組成物の流動性が低下することを充分に防止するために、セメント組成物中で硬化を遅延する作用を有するものである。これら共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)とを組み合わせることにより、セメント組成物の施工において、共重合体(A)の作用効果を充分に発揮させることができとなり、しかも、高温時の流動性低下の防止が可能となる。

【0013】本発明で用いられるオキシカルボン酸系化合物(B)としては、例えば、グルコン酸、グルコヘプトン酸、アラボン酸、リンゴ酸、クエン酸や、これらのナトリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウム、アンモニウム、トリエタノールアミン等の無機塩又は有機塩等が挙げられる。中でも、グルコン酸を用いることが好ましい。これらは単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

【0014】上記共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)との比率、すなわち固形分換算での重量割合(重量%)としては、10/90~99.9/0.1である。10/90よりも共重合体(A)の割合が少なくなると、セメント組成物の硬化を効率的に行うことができなくなり、99.9/0.1よりも共重合体(A)の割合が多くなると、セメント組成物を施工する間、その分散性を維持することができなくなる。上記比率の好ましい範囲としては、30/70~99/1である。よ

り好ましくは、60/40~97/3である。

【0015】本発明では、上記セメント混和剤、セメント及び水を必須成分とするセメント組成物を20°C以上の温度で施工することになる。これにより、共重合体(A)を必須とするセメント混和剤を用いる場合におけるセメント組成物の流動性の低下を防止して効率的につつ容易にセメント組成物の施工を行うことができる。このようなセメント組成物の施工方法もまた、本発明の1つである。

【0016】上記セメント組成物の施工方法において、共重合体(A)を必須とするセメント混和剤を用いる場合、セメント組成物が流動性に優れたものとなることから、セメント組成物を用いた作業を効率的につつ容易に行うことができるが、施工温度が20°C以上であると、共重合体(A)による作用効果が低下することになる。本発明では、共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)とを組み合わせることにより、施工温度が20°C以上であっても、共重合体(A)による作用効果の低下を防止して、セメント組成物の施工における作業を効率的につつ容易に行うことが可能となる。本発明の好ましい形態としては、夏場等の施工において適用されることであり、例えば、施工温度が25°C以上の場合に適用することである。より好ましくは、30°C以上である。尚、本発明において施工とは、セメント組成物を調製した後に、該セメント組成物を硬化させようとするまでの工事等における工程を意味し、例えば、セメント組成物をアジテーター車(生コンクリートミキサー車)により輸送したりポンプ等により移送したり型枠等に充填したりする工程等が挙げられる。また施工温度とは、セメント組成物を施工する際のセメント組成物の温度を意味する。

【0017】以下に、共重合体(A)やセメント組成物について説明する。上記共重合体(A)は、上記一般式(1)で表わされる不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来の構成単位(I)と不飽和カルボン酸系単量体(b)由来の構成単位(II)とを必須の構成単位として有する重合体である。尚、共重合体(A)は、後述の単量体(c)由来の構成単位(III)を有していてもよい。これらの構成単位はそれぞれ1種であってもよく、2種以上であってもよい。

【0018】上記共重合体(A)において、構成単位(I)と構成単位(II)とが各々全構成単位中の1重量%以上を占め、構成単位(I)の占める割合が全構成単位中の50モル%以下である。上記構成単位(I)の割合が1重量%未満では、共重合体(A)中に存在する不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来のオキシアルキレン基の割合が少なすぎ、また、上記構成単位(II)の割合が1重量%未満では、共重合体(A)中に存在する不飽和カルボン酸系単量体(b)由来のカルボキシル基の割合が少なすぎ、充分な

分散性を発揮し得ないこととなる。一方、構成単位(I)の占める割合は、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)の重合性が低いことから、分散性の高い共重合体(A)を高収率で得るために、全構成単位中の50モル%以下であることが重要である。尚、構成単位(I)の占める割合としては、5重量%以上が好ましく、10重量%以上がより好ましく、20重量%以上が更に好ましく、40重量%以上が最も好ましい。また、共重合体(A)における構成単位

10 (I)と構成単位(II)との合計の比率(重量%)としては、共重合体(A)全体の50~100重量%が好ましく、70~100重量%がより好ましい。

【0019】上記共重合体(A)においては、該重合体(A)中のカルボキシル基を未中和型に換算した該共重合体(A)1g当りのカルボキシル基のミリ当量数(meq/g)が0.2~5.0となるように、各構成単位の比率を設定することが好ましい。上記カルボキシル基のミリ当量数(meq/g)としては、0.3~4.5がより好ましく、0.3~4.0が更に好ましく、0.

20 4~3.5が特に好ましく、0.4~3.0が最も好ましい。カルボキシル基のミリ当量数が大きくなるとスランプ保持性が低下傾向となり、他方、小さくなると初期の分散性が低下傾向となる。尚、構成単位(II)の比率の上限は、共重合体(A)中のカルボキシル基を未中和型に換算したときのカルボキシル基のミリ当量数が上記範囲となるように設定すればよい。

【0020】上記共重合体(A)において、不飽和カルボン酸系単量体(b)由来のカルボキシル基を有する構成単位(II)以外に、その他のカルボキシル基をもつ構成単位を有していてもよいことから、共重合体(A)の上記カルボキシル基のミリ当量数は、構成単位(I)に由来するカルボキシル基に起因するとは限られない。

【0021】上記「共重合体(A)中のカルボキシル基を未中和型に換算した該共重合体(A)1g当りのカルボキシル基のミリ当量数(meq/g)」とは、共重合体(A)が塩を形成する場合を考慮したものであり、酸の場合と塩を形成した場合の計算方法を以下に挙げる。尚、以下の計算では、構成単位(II)由来のカルボキシル基のみを例示しているが、カルボキシル基を有する他の構成単位を含む場合には、これもカルボキシル基のミリ当量数に含めなければならない。

【0022】(計算例1)：単量体(b)としてアクリル酸を用い、単量体(a)/単量体(b)=90/10(重量%)の組成比の共重合体が得られた場合、アクリル酸の分子量は72であるので、単量体(b)に由来するカルボキシル基を未中和型に換算した該重合体1g当りのカルボキシル基のミリ当量数(meq/g)=(0.1/72)×1000=1.39となる。

【0023】(計算例2)：単量体(b)としてアクリ

ル酸ナトリウムを用い、単量体 (a) / 単量体 (b) = 80 / 20 (重量%) の組成比の共重合体が得られた場合、アクリル酸ナトリウムの分子量は 94、アクリル酸の分子量は 72 であるので、単量体 (b) に由来するカルボキシル基を未中和型に換算した該重合体 1 g 当りのカルボキシル基のミリ当量数 (m eq/g) = (0.2 × 72 / 94) / (0.8 + 0.2 × 72 / 94) / 72 × 1000 = 2.23 となる。尚、重合時にはアクリル酸を用い、重合後にアクリル酸に由来するカルボキシル基を水酸化ナトリウムで完全に中和した場合も、この計算例と同様となる。

【0024】(計算例3) 単量体 (b) としてマレイン酸を用い、単量体 (a) / 単量体 (b) = 90 / 10 (重量%) の組成比で共重合した場合、マレイン酸の分子量は 116 であり、かつ、マレイン酸は 1 分子中に 2 個のカルボキシル基を有する 2 価の酸であるので、単量体 (b) に由来するカルボキシル基を未中和型に換算した該重合体 1 g 当りのカルボキシル基のミリ当量数 (m eq/g) = 0.1 / (0.9 + 0.1) / (116 / 2) × 1000 = 1.72 となる。

【0025】上記カルボキシル基のミリ当量数 (m eq/g) は、上記のような単量体に基づいた計算法で算出する以外に、共重合体 (A) のカルボキシル基の対イオンの種類を考慮した上で、該共重合体 (A) の酸価を測定することによって算出することもできる。

【0026】上記共重合体 (A) は、例えば、構成単位 (I) を与える不飽和 (ポリ) アルキレングリコールエーテル系単量体 (a) 及び構成単位 (II) を与える不飽和カルボン酸系単量体 (b) を必須成分として含む単量体成分を共重合して製造することができるが、これに限定されない。例えば、単量体 (a) の代わりに、アルキレンオキシドを付加する前の単量体、すなわち 3-メチル-3-ブテン-1-オール等の不飽和アルコールを用い、これを重合開始剤の存在下で単量体 (b) と共に重合させた後、アルキレンオキシドを平均 1 ~ 500 モル付加する方法によっても得ることができる。尚、単量体成分を共重合する際には、必要に応じ、上記単量体と共に重合可能なその他の単量体を更に共重合させてもよい。

【0027】上記不飽和 (ポリ) アルキレングリコールエーテル系単量体 (a) を表す一般式 (1) において、オキシアルキレン基 R¹O の炭素原子数としては、2 ~ 18 が適当であるが、2 ~ 8 が好ましく、2 ~ 4 がより好ましい。また、エチレンオキシド、プロピレンオキシド、ブチレンオキシド、スチレンオキシド等の中から選ばれる任意の 2 種類以上のアルキレンオキシド付加物について、ランダム付加、ブロック付加、交互付加等のいずれの形態であってもよい。尚、親水性と疎水性とのバランス確保のため、オキシアルキレン基中にオキシエチレン基を必須成分として有することが好ましく、50 モル%以上がオキシエチレン基であることがより好ま

く、90 モル%以上がオキシエチレン基であることが更に好ましく、95 モル%以上がオキシエチレン基であることが最も好ましい。

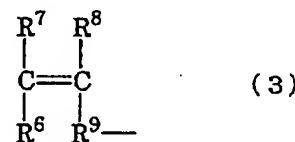
【0028】上記一般式 (1) におけるオキシアルキレン基の平均付加モル数は、1 ~ 500 であることが適当である。好ましくは 2 ~ 500、より好ましくは 5 ~ 500、更に好ましくは 10 ~ 500、特に好ましくは 15 ~ 500、最も好ましくは 20 ~ 300 である。平均付加モル数が小さいほど、得られる重合体の親水性が低下して分散性能が低下する傾向があり、一方、500 を超えると、共重合反応性が低下する傾向となる。尚、平均付加モル数とは、単量体 1 モル中において付加している当該有機基のモル数の平均値を意味する。

【0029】上記一般式 (1) における R² は、水素原子又は炭素原子数 1 ~ 30 の炭化水素基であればよく、該炭素原子数 1 ~ 30 の炭化水素基としては、例えば、炭素原子数 1 ~ 30 のアルキル基 (脂肪族アルキル基又は脂環族アルキル基)、炭素原子数 6 ~ 30 のフェニル基、アルキルフェニル基、フェニルアルキル基、(アルキル)フェニル基で置換されたフェニル基、ナフチル基等のベンゼン環を有する芳香族基等が挙げられる。R² においては、炭化水素基の炭素原子数が増大するに従って疎水性が大きくなり、分散性が低下するため、R² が炭化水素基の場合の炭素原子数としては、1 ~ 22 が好ましく、1 ~ 18 がより好ましく、1 ~ 12 が更に好ましく、1 ~ 4 が特に好ましく、そして R² が水素原子の場合が最も好ましい。

【0030】上記一般式 (1) における Y で表されるアルケニル基の炭素原子数としては、5 ~ 8 が適当であるが、炭素原子数 5 のアルケニル基が好ましい。また、上記一般式 (1) における Y は、下記一般式 (3) :

【0031】

【化3】



【0032】(式中、R⁶、R⁷ 及び R⁸ は、同一若しくは異なって、水素原子又はメチル基を表す。但し、R⁶、R⁷ 及び R⁸ は、すべてメチル基となることはない。R⁹ は、上記一般式 (1) における -O (R¹O) n R² との結合点であって、-CH₂-、-(CH₂)₂、-又は-C(CH₃)₂-を表す。R⁶、R⁷、R⁸ 及び R⁹ 中の合計炭素原子数は、3 である。) で表されることが好ましい。このようなアルケニル基としては、例えば、3-メチル-3-ブテン基、3-メチル-2-ブテン基、2-メチル-3-ブテン基、2-メチル-2-ブテン基、1,1-ジメチル-2-ブロベニル基等が挙げられるが、3-メチル-3-ブテン基が好ま

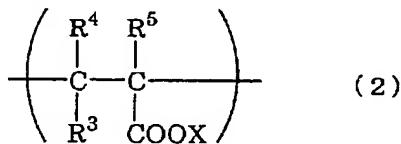
しい。

【0033】上記一般式(1)で表される不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)としては、例えば、3-メチル-3-ブテン-1-オール、3-メチル-2-ブテン-1-オール、2-メチル-2-ブテン-1-オール等の不飽和アルコールにアルキレンオキシドを1~500モル付加して製造することができるが、具体的には、(ポリ)エチレングリコール3-メチル-3-ブテニルエーテル、(ポリ)エチレン(ポリ)プロビレングリコール3-メチル-3-ブテニルエーテル、(ポリ)エチレン(ポリ)ブチレングリコール3-メチル-3-ブテニルエーテル等が挙げられる。本発明では、構成単位(I)を与える単量体(a)として、これらの1種を単独で使用できるほか、2種以上を併用することができる。

【0034】本発明で用いられる不飽和カルボン酸系単量体(b)としては、下記一般式(2)：

【0035】

【化4】



【0036】(式中、R³、R⁴及びR⁵は、同一若しくは異なって、水素原子、メチル基又は-(CH₂)_pCOOX基を表す。Xは、同一若しくは異なって、水素原子、一価金属原子、二価金属原子、アンモニウム基又は有機アミン基を表す。pは、0~2の整数を表す。-COOX基が2個存在する場合には、2個の-COOX基により-COOCO-基が形成されていてもよい。)で表わされる構成単位(I)を与える単量体が好ましい。すなわち上記不飽和カルボン酸系単量体(b)由來の構成単位(I)は、上記一般式(2)で表されることが好ましい。上記一般式(2)において、2個の-COOX基により-COOCO-基が形成される場合には、不飽和カルボン酸系単量体(b)は無水物となる。

【0037】上記不飽和カルボン酸系単量体(b)の具体例として、不飽和モノカルボン酸系単量体としては、アクリル酸、メタクリル酸、クロトン酸及びこれらの金属塩、アンモニウム塩、アミン塩等が挙げられ、不飽和ジカルボン酸系単量体としては、マレイン酸、イタコン酸、シトラコン酸、フマル酸、又はこれらの金属塩、アンモニウム塩、アミン塩等が挙げられ、更にこれらの無水物としては、無水マレイン酸、無水イタコン酸、無水シトラコン酸等が挙げられる。中でも不飽和カルボン酸系単量体(b)としては、(メタ)アクリル酸及びこれらの塩、マレイン酸及びこれらの塩、並びに、無水マレイン酸からなる群より選ばれる1種以上の単量体を必須とするのが好ましく、特に硬化遅延性を小さくするため

には、(メタ)アクリル酸又はその塩を必須とするのが好ましく、アクリル酸又はその塩を必須とするのが特に好ましい。尚、これら単量体(b)は、2種類以上併用してもよい。

【0038】上記共重合体(A)において、必須の構成単位を与える単量体成分以外に、その他の共重合可能な単量体(c)を用いることができる。このような単量体(c)により構成単位(III)が形成されることになる。上記構成単位(III)を与える単量体(c)としては、単量体(a)及び/又は単量体(b)と共に重合可能な単量体であり、例えば、下記のもの等が挙げられ、これらの1種又は2種以上を用いることができる。

【0039】マレイン酸、無水マレイン酸、フマル酸、イタコン酸、シトラコン酸等の不飽和ジカルボン酸類と炭素原子数1~30のアルコールとのハーフエステル、ジエステル類；上記不飽和ジカルボン酸類と炭素原子数1~30のアミンとのハーフアミド、ジアミド類；上記アルコールやアミンに炭素原子数2~18のアルキレンオキシドを1~500モル付加させたアルキル(ポリ)

20 アルキレングリコールと上記不飽和ジカルボン酸類とのハーフエステル、ジエステル類；上記不飽和ジカルボン酸類と炭素原子数2~18のグリコール又はこれらのグリコールの付加モル数2~500のポリアルキレングリコールとのハーフエステル、ジエステル類；メチル(メタ)アクリレート、エチル(メタ)アクリレート、プロピル(メタ)アクリレート、グリシジル(メタ)アクリレート、メチルクロトネート、エチルクロトネート、ブロピルクロトネート等の不飽和モノカルボン酸類と炭素原子数1~30のアルコールとのエステル類；炭素原子数1~30のアルコールに炭素原子数2~18のアルキレンオキシドを1~500モル付加させたアルコキシ(ポリ)アルキレングリコールと(メタ)アクリル酸等の不飽和モノカルボン酸類とのエステル類；(ポリ)エチレングリコールモノメタクリレート、(ポリ)プロピレングリコールモノメタクリレート、(ポリ)ブチレングリコールモノメタクリレート等の、(メタ)アクリル酸等の不飽和モノカルボン酸類への炭素原子数2~18のアルキレンオキシドの1~500モル付加物類；マレアミド酸と炭素原子数2~18のグリコール又はこれらのグリコールの付加モル数2~500のポリアルキレングリコールとのハーフアミド類。

30 【0040】トリエチレングリコールジ(メタ)アクリレート、(ポリ)エチレングリコールジ(メタ)アクリレート、ポリプロピレングリコールジ(メタ)アクリレート、(ポリ)エチレングリコール(ポリ)プロピレングリコールジ(メタ)アクリレート等の(ポリ)アルキレングリコールジ(メタ)アクリレート類；ヘキサンジオールジ(メタ)アクリレート、トリメチロールプロパントリ(メタ)アクリレート、トリメチロールプロパンジ(メタ)アクリレート等の多官能(メタ)アクリレ

40

【0040】トリエチレングリコールジ(メタ)アクリレート、(ポリ)エチレングリコールジ(メタ)アクリレート、ポリプロピレングリコールジ(メタ)アクリレート等の(ポリ)アルキレングリコールジ(メタ)アクリレート類；ヘキサンジオールジ(メタ)アクリレート、トリメチロールプロパントリ(メタ)アクリレート、トリメチロールプロパンジ(メタ)アクリレート等の多官能(メタ)アクリレ

ト類；トリエチレングリコールジマレート、ポリエチレングリコールジマレート等の（ボリ）アルキレングリコールジマレート類；ビニルスルホネート、（メタ）アリルスルホネート、2-（メタ）アクリロキシエチルスルホネート、3-（メタ）アクリロキシプロピルスルホネート、3-（メタ）アクリロキシ-2-ヒドロキシプロピルスルホネート、3-（メタ）アクリロキシ-2-ヒドロキシプロピルスルホフェニルエーテル、3-（メタ）アクリロキシ-2-ヒドロキシプロピルオキシスルホベンゾエート、4-（メタ）アクリロキシプロピルスルホネート、（メタ）アクリルアミドメチルスルホン酸、（メタ）アクリルアミドエチルスルホン酸、2-メチルプロパンスルホン酸（メタ）アクリルアミド、ステレンスルホン酸等の不飽和スルホン酸類、並びに、それらの一価金属塩、二価金属塩、アンモニウム塩及び有機アミン塩；メチル（メタ）アクリルアミドのように不飽和モノカルボン酸類と炭素原子数1～30のアミンとのアミド類；ステレン、 α -メチルスチレン、ビニルトルエン、 p -メチルスチレン等のビニル芳香族類；1,4-ブタンジオールモノ（メタ）アクリレート、1,5-ベンタンジオールモノ（メタ）アクリレート、1,6-ヘキサンジオールモノ（メタ）アクリレート等のアルカンジオールモノ（メタ）アクリレート類；ブタジエン、イソブレン、2-メチル-1,3-ブタジエン、2-クロル-1,3-ブタジエン等のジェン類。

【0041】（メタ）アクリルアミド、（メタ）アクリルアルキルアミド、N-メチロール（メタ）アクリルアミド、N,N-ジメチル（メタ）アクリルアミド等の不飽和アミド類；（メタ）アクリロニトリル、 α -クロロアクリロニトリル等の不飽和シアン類；酢酸ビニル、ブロビオン酸ビニル等の不飽和エステル類；（メタ）アクリル酸アミノエチル、（メタ）アクリル酸メチルアミノエチル、（メタ）アクリル酸ジメチルアミノエチル、（メタ）アクリル酸ジメチルアミノプロピル、（メタ）アクリル酸ジブチルアミノエチル、ビニルビリジン等の不飽和アミン類；ジビニルベンゼン等のジビニル芳香族類；トリアリルシアヌレート等のシアヌレート類；（メタ）アリルアルコール、グリシジル（メタ）アリルエーテル等のアリル類；メトキシポリエチレングリコールモノビニルエーテル、ポリエチレングリコールモノビニルエーテル、メトキシポリエチレングリコールモノ（メタ）アリルエーテル、ポリエチレングリコールモノ（メタ）アリルエーテル、等のビニルエーテル或いはアリルエーテル類；ポリジメチルシロキサンプロピルアミノマレインアミド酸、ポリジメチルシロキサンアミノプロピレンアミノマレインアミド酸、ポリジメチルシロキサン-ビス-（プロピルアミノマレインアミド酸）、ポリジメチルシロキサン-ビス-（ジプロピレンアミノマレインアミド酸）、ポリジメチルシロキサン-（1-プロピル-3-アクリレート）、ポリジメチルシロキサン-

10

20

30

40

50

（1-プロピル-3-メタクリレート）、ポリジメチルシロキサン-ビス-（1-プロピル-3-アクリレート）、ポリジメチルシロキサン-ビス-（1-プロピル-3-メタクリレート）等のシロキサン誘導体。

【0042】本発明における共重合体（A）を得るには、重合開始剤を用いて上記単量体成分を共重合させればよい。共重合は、溶液重合や塊状重合等の公知の方法で行うことができる。溶液重合は回分式でも連続式でも行うことができ、その際に使用される溶媒としては特に限定されず、例えば、水；メチルアルコール、エチルアルコール、イソプロピルアルコール等のアルコール；ベンゼン、トルエン、キシレン、シクロヘキサン、n-ヘキサン等の芳香族或いは脂肪族炭化水素；酢酸エチル等のエステル化合物；アセトン、メチルエチルケトン等のケトン化合物；テトラヒドロフラン、ジオキサン等の環状エーテル化合物等が挙げられるが、原料単量体及び得られる重合体の溶解性から、水及び炭素数1～4の低級アルコールよりなる群から選ばれた少なくとも1種を用いることが好ましく、その中でも水を溶媒に用いるのが、脱溶剤工程を省略できる点で更に好ましい。

【0043】上記共重合体（A）を製造するために水溶液重合を行なう場合には、ラジカル重合開始剤として、水溶性の重合開始剤、例えば、過硫酸アンモニウム、過硫酸ナトリウム、過硫酸カリウム等の過硫酸塩；過酸化水素；2,2'-アゾビス-2-メチルプロピオンアミジン塩酸塩等のアゾアミジン化合物、2,2'-アゾビス-2-(2-イミダゾリン-2-イル)プロパン塩酸塩等の環状アゾアミジン化合物、2-カルバモイルアゾイソブチロニトリル等のアゾニトリル化合物等の水溶性アゾ系開始剤等が使用され、この際、亜硫酸水素ナトリウム等のアルカリ金属亜硫酸塩、メタニ亜硫酸塩、次亜磷酸ナトリウム、モール塩等のFe(II)塩、ヒドロキシメタンスルフィン酸ナトリウム二水和物、ヒドロキシアルミン塩酸塩、チオ尿素、L-アスコルビン酸（塩）、エリソルビン酸（塩）等の促進剤を併用することもできる。中でも、過酸化水素とL-アスコルビン酸（塩）等の促進剤との組み合わせが好ましい。これらのラジカル重合開始剤や促進剤はそれぞれ単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

【0044】また低級アルコール、芳香族若しくは脂肪族炭化水素、エステル化合物、又は、ケトン化合物を溶媒とする溶液重合を行なう場合には、ベンゾイルバーオキシド、ラウロイルバーオキシド、ナトリウムバーオキシド等のバーオキシド；t-ブチルハイドロバーオキシド、クメンハイドロバーオキシド等のハイドロバーオキシド；アゾビスイソブチロニトリル等のアゾ化合物等がラジカル重合開始剤として用いられる。この際アミン化合物等の促進剤を併用することもできる。更に、水-低級アルコール混合溶媒を用いる場合には、上記の種々のラジカル重合開始剤、又は、ラジカル重合開始剤と促進

剤の組み合わせの中から適宜選択して用いることができる。

【0045】更に塊状重合を行う場合には、ラジカル重合開始剤として、ベンゾイルバーオキシド、ラウロイルバーオキシド、ナトリウムバーオキシド等のバーオキシド；t-ブチルハイドロバーオキシド、クメンハイドロバーオキシド等のハイドロバーオキシド；アゾビスイソブチロニトリル等のアゾ化合物等を用い、50～200°Cの温度で行われる。

【0046】上記共重合体(A)の分子量調整のため、連鎖移動剤を用いることができる。連鎖移動剤としては特に限定されず、例えば、メルカブトエタノール、チオグリセロール、チオグリコール酸、2-メルカブトプロピオン酸、3-メルカブトプロピオン酸、チオリンゴ酸、チオグリコール酸オクチル、3-メルカブトプロピオン酸オクチル、2-メルカブトエタンスルホン酸等のチオール系連鎖移動剤等が挙げられる。これらは単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。更に、共重合体(A)の分子量調整のためには、単量体(c)として(メタ)アリルスルホン酸(塩)類等の連鎖移動性の高い単量体を用いることも有効である。

【0047】上記共重合体(A)は、そのままでもセメント混和剤の主成分として用いられるが、必要に応じて、更にアルカリ性物質で中和して用いてもよい。このようなアルカリ性物質としては特に限定されず、例えば、一価金属又は二価金属の水酸化物や炭酸塩等の無機塩；アンモニア；有機アミン等の1種又は2種以上を用いることが好ましい。また、反応終了後、必要ならば濃度調整を行うこともできる。

【0048】上記共重合体(A)の重量平均分子量としては、ゲルバーミエーションクロマトグラフィー(以下「GPC」ともいう)によるポリエチレングリコール換算で1000～500000が適当であるが、5000～300000が好ましく、10000～150000がより好ましい。このような重量平均分子量の範囲を選ぶことで、より高い分散性能を発揮するセメント混和剤が得られる。

【0049】本発明のセメント混和剤は、共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)とを必須成分として含むものであるが、水溶液の形態でそのままセメント混和剤の主成分として使用してもよいし、乾燥させて粉体化して使用してもよい。尚、セメント混和剤をセメント組成物に添加する場合、予め共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)とを混合したセメント混和剤を添加してもよいし、共重合体(A)とオキシカルボン酸系化合物(B)とを別々に添加してもよい。

【0050】本発明のセメント混和剤は、各種水硬性材料、すなわちセメントや石膏等のセメント組成物やそれ以外の水硬性材料に用いることができる。このような水硬性材料と水と本発明のセメント混和剤とを含有し、更

に必要に応じて細骨材(砂等)や粗骨材(碎石等)を含む水硬性組成物の具体例としては、セメントベースト、モルタル、コンクリート、ブレスター等が挙げられる。

【0051】上記水硬性組成物の中では、水硬性材料としてセメントを使用するセメント組成物が最も一般的であり、該セメント組成物は、本発明のセメント混和剤、セメント及び水を必須成分として含んでなる。このようなセメント組成物は、本発明の好ましい実施形態の1つである。

【0052】上記セメント組成物において使用されるセメントとしては、特に限定はない。例えば、ポルトランドセメント(普通、早強、超早強、中庸熱、耐硫酸塩及びそれぞれの低アルカリ形)、各種混合セメント(高炉セメント、シリカセメント、フライアッシュセメント)、白色ポルトランドセメント、アルミナセメント、超速硬セメント。(1クリンカー速硬性セメント、2クリンカー速硬性セメント、リン酸マグネシウムセメント)、グラウト用セメント、油井セメント、低発熱セメント(低発熱型高炉セメント、フライアッシュ混合低発熱型高炉セメント、ビーライト高含有セメント)、超高強度セメント、セメント系固化材、エコセメント(都市ごみ焼却灰、下水汚泥焼却灰の一種以上を原料として製造されたセメント)等が挙げられ、更に、高炉スラグ、フライアッシュ、シンダーアッシュ、クリンカーアッシュ、ハスクアッシュ、シリカヒューム、シリカ粉末、石灰石粉末等の微粉体や石膏を添加してもよい。また、骨材としては、砂利、碎石、水碎スラグ、再生骨材等以外に、珪石質、粘土質、ジルコン質、ハイアルミナ質、炭化珪素質、黒鉛質、クロム質、クロマグ質、マグネシア質等の耐火骨材が使用可能である。

【0053】上記セメント組成物においては、その1m³あたりの単位水量、セメント使用量及び水/セメント比には特に制限はなく、単位水量100～185kg/m³、使用セメント量250～800kg/m³、水/セメント比(重量比)＝0.1～0.7、好ましくは単位水量120～175kg/m³、使用セメント量270～800kg/m³、水/セメント比(重量比)＝0.2～0.65が推奨され、貧配合～富配合まで幅広く使用可能であり、単位セメント量の多い高強度コンクリート、単位セメント量が300kg/m³以下の貧配合コンクリートのいずれにも有効である。

【0054】上記セメント組成物における本発明のセメント混和剤の配合割合については、特に限定はないが、水硬セメントを用いるモルタルやコンクリート等に使用する場合には、固体分換算でセメント重量の0.01～5.0%、好ましくは0.02～2.0%、より好ましくは0.05～1.0%となる比率の量を添加すればよい。このような添加量により、単位水量の低減、強度の増大、耐久性の向上等の各種の好ましい諸効果がもたらされる。上記配合割合が0.01%未満では、性能的に

充分とはならないおそれがあり、逆に5.0%を超える多量を使用しても、その効果は実質上頭打ちとなり経済性の面からも不利となる。

【0055】上記セメント組成物は、ポンプ圧送性にも優れ、施工時の作業性を著しく改善し、高い流動性を有していることから、レディーミクストコンクリート、コンクリート2次製品（プレキャストコンクリート）用のコンクリート、遠心成形用コンクリート、振動締め固め用コンクリート、蒸気養生コンクリート、吹付けコンクリート等に有効であり、更に、中流動コンクリート（スランプ値が22～25cmの範囲のコンクリート）、高流動コンクリート（スランプ値が25cm以上で、スランプフロー値が50～70cmの範囲のコンクリート）、自己充填性コンクリート、セルフレベリング材等の高い流動性を要求されるモルタルやコンクリートにも有効である。

【0056】上記セメント組成物は、例えば、以下に記載するようなセメント分散剤を含有することができる。リグニスルホン酸塩；ポリオール誘導体；ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物；メラミンスルホン酸ホルマリン縮合物；ポリスチレンスルホン酸塩；特開平1-113419号公報に記載の如くアミノアリールスルホン酸-フェノール-ホルムアルデヒド縮合物等のアミノスルホン酸系；特開平7-267705号公報に記載の如く（a）成分として、ポリアルキレングリコールモノ（メタ）アクリル酸エステル系化合物と（メタ）アクリル酸系化合物との共重合体及び／又はその塩と、（b）成分として、ポリアルキレングリコールモノ（メタ）アリルエーテル系化合物と無水マレイン酸との共重合体及び／若しくはその加水分解物、並びに／又は、その塩と、（c）成分として、ポリアルキレングリコールモノ（メタ）アリルエーテル系化合物と、ポリアルキレングリコール系化合物のマレイン酸エステルとの共重合体及び／又はその塩とを含むセメント分散剤；特許第2508113号明細書に記載の如くA成分として、（メタ）アクリル酸のポリアルキレングリコールエステルと（メタ）アクリル酸（塩）との共重合体、B成分として、特定のポリエチレングリコールポリプロピレングリコール系化合物、C成分として、特定の界面活性剤からなるコンクリート混和剤；特開昭62-216950号公報に記載の如く（メタ）アクリル酸のポリエチレン（プロピレン）グリコールエステル若しくはポリエチレン（プロピレン）グリコールモノ（メタ）アリルエーテル、（メタ）アリルスルホン酸（塩）、並びに、（メタ）アクリル酸（塩）からなる共重合体。

【0057】特開平1-226757号公報に記載の如く（メタ）アクリル酸のポリエチレン（プロピレン）グリコールエステル、（メタ）アリルスルホン酸（塩）、及び、（メタ）アクリル酸（塩）からなる共重合体；特開平5-36377号公報に記載の如く（メタ）アクリ

ル酸のポリエチレン（プロピレン）グリコールエステル、（メタ）アリルスルホン酸（塩）若しくはp-（メタ）アリルオキシベンゼンスルホン酸（塩）、並びに、（メタ）アクリル酸（塩）からなる共重合体；特開平4-149056号公報に記載の如くポリエチレングリコールモノ（メタ）アリルエーテルとマレイン酸（塩）との共重合体；特開平5-170501号公報に記載の如く（メタ）アクリル酸のポリエチレングリコールエステル、（メタ）アリルスルホン酸（塩）、（メタ）アクリル酸（塩）、アルカンジオールモノ（メタ）アクリレート、ポリアルキレングリコールモノ（メタ）アクリレート、及び、分子中にアミド基を有する α 、 β -不飽和單量体からなる共重合体；特開平6-191918号公報に記載の如くポリエチレングリコールモノ（メタ）アリルエーテル、ポリエチレングリコールモノ（メタ）アクリレート、（メタ）アクリル酸アルキルエステル、（メタ）アクリル酸（塩）、並びに、（メタ）アリルスルホン酸（塩）若しくはp-（メタ）アリルオキシベンゼンスルホン酸（塩）からなる共重合体；特開平5-43288号公報に記載の如くアルコキシボリアルキレングリコールモノアリルエーテルと無水マレイン酸との共重合体、若しくは、その加水分解物、又は、その塩；特公昭58-38380号公報に記載の如くポリエチレングリコールモノアリルエーテル、マレイン酸、及び、これらの单量体と共に重合可能な单量体からなる共重合体、若しくは、その塩、又は、そのエステル。

【0058】特公昭59-18338号公報に記載の如くポリアルキレングリコールモノ（メタ）アクリル酸エステル系单量体、（メタ）アクリル酸系单量体、及び、これらの单量体と共に重合可能な单量体からなる共重合体；特開昭62-119147号公報に記載の如くスルホン酸基を有する（メタ）アクリル酸エステル及び必要によりこれと共に重合可能な单量体からなる共重合体、又は、その塩；特開平6-271347号公報に記載の如くアルコキシボリアルキレングリコールモノアリルエーテルと無水マレイン酸との共重合体と、末端にアルケニル基を有するポリオキシアルキレン誘導体とのエステル化反応物；特開平6-298555号公報に記載の如くアルコキシボリアルキレングリコールモノアリルエーテルと無水マレイン酸との共重合体と、末端に水酸基を有するポリオキシアルキレン誘導体とのエステル化反応物。これらセメント分散剤は単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

【0059】上記セメント分散剤を用いる場合には、上記共重合体（A）と上記セメント分散剤との比率、すなわち固形分換算での重量割合（重量%）としては、上記共重合体（A）と上記セメント分散剤との性能バランスによって最適な比率は異なるが、1/99～99/1が好ましく、5/95～95/5がより好ましく、10/90～90/10が最も好ましい。また上記セメント組

成物は、以下の(1)～(20)に例示するような他の公知のセメント添加剤(材)を含有することができる。

【0060】(1)水溶性高分子物質：ポリアクリル酸(ナトリウム)、ポリメタクリル酸(ナトリウム)、ポリマレイン酸(ナトリウム)、アクリル酸・マレイン酸共重合物のナトリウム塩等の不飽和カルボン酸重合物；ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール等のポリオキシエチレンあるいはポリオキシプロピレンのポリマー又はそれらのコポリマー；メチルセルロース、エチルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、カルボキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース等の非イオン性セルロースエーテル類；メチルセルロース、エチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース等の多糖類のアルキル化又はヒドロキシアルキル化誘導体の一部又は全部の水酸基の水素原子が、炭素数8～40の炭化水素鎖を部分構造として有する疎水性置換基と、スルホン酸基又はそれらの塩を部分構造として有するイオン性親水性置換基で置換されてなる多糖誘導体；酵母グルカンやキサンタンガム、 β -1,3グルカン類(直鎖状、分歧鎖状の何れでも良く、一例を挙げれば、カードラン、バラミロン、バキマン、スクレログルカン、ラミナラン等)等の微生物醸酵によって製造される多糖類；ポリアクリルアミド；ポリビニルアルコール；デンブン；デンブンリン酸エステル；アルギン酸ナトリウム；ゼラチン；分子内にアミノ基を有するアクリル酸のコポリマー及びその四級化合物等。

【0061】(2)高分子エマルジョン：(メタ)アクリル酸アルキル等の各種ビニル単量体の共重合物等。

(3)オキシカルボン酸系化合物(B)以外の硬化遅延剤：グルコース、フラクトース、ガラクトース、サッカロース、キシロース、アビオース、リボース、異性化糖等の単糖類や、二糖、三糖等のオリゴ糖、又はデキストリン等のオリゴ糖、又はデキストラン等の多糖類、これらを含む糖蜜類等の糖類；ソルビトール等の糖アルコール；珪藻化マグネシウム；リン酸並びにその塩又はホウ酸エステル類；アミノカルボン酸とその塩；アルカリ可溶タンパク質；フミン酸；タンニン酸；フェノール；グリセリン等の多価アルコール；アミノトリ(メチレンホスホン酸)、1-ヒドロキシエチリデン-1,1-ジホスホン酸、エチレンジアミンテトラ(メチレンホスホン酸)、ジエチレントリアミンベンタ(メチレンホスホン酸)及びこれらのアルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩等のホスホン酸及びその誘導体等。

【0062】(4)早強剤・促進剤：塩化カルシウム、亜硝酸カルシウム、硝酸カルシウム、臭化カルシウム、ヨウ化カルシウム等の可溶性カルシウム塩；塩化鉄、塩化マグネシウム等の塩化物；硫酸塩；水酸化カリウム；水酸化ナトリウム；炭酸塩；チオ硫酸塩；ギ酸及びギ酸

カルシウム等のギ酸塩；アルカノールアミン；アルミニメント；カルシウムアルミニートシリケート等。

(5)鉱油系消泡剤：燈油、流動パラフィン等。

(6)油脂系消泡剤：動植物油、ごま油、ひまし油、これらのアルキレンオキシド付加物等。

(7)脂肪酸系消泡剤：オレイン酸、ステアリン酸、これらのアルキレンオキシド付加物等。

(8)脂肪酸エステル系消泡剤：グリセリンモノリシノレート、アルケニルコハク酸誘導体、ソルビトールモノラウレート、ソルビトールトリオレエート、天然ワックス等。

【0063】(9)オキシアルキレン系消泡剤：(ポリ)オキシエチレン(ポリ)オキシプロピレン付加物等のポリオキシアルキレン類；ジエチレングリコールヘプチルエーテル、ポリオキシエチレンオレイルエーテル、ポリオキシプロピレンブチルエーテル、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン2-エチルヘキシルエーテル、炭素原子数12～14の高級アルコールへのオキシエチレンオキシプロピレン付加物等の(ポリ)オキシアルキルエーテル類；ポリオキシプロピレンフェニルエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル等の(ポリ)オキシアルキレン(アルキル)アリールエーテル類；2,4,7,9-テトラメチル-5-デシノ-4,7-ジオール、2,5-ジメチル-3-ヘキシノ-2,5-ジオール、3-メチル-1-ブチノ-3-オール等のアセチレンアルコールにアルキレンオキシドを加重合させたアセチレンエーテル類；ジエチレングリコールオレイン酸エステル、ジエチレングリコールラウリル酸エステル、エチレングリコールジステアリン酸エステル等の(ポリ)オキシアルキレン脂肪酸エステル類；

ポリオキシエチレンソルビタンモノラウリン酸エステル、ポリオキシエチレンソルビタントリオレイン酸エステル等の(ポリ)オキシアルキレンソルビタン脂肪酸エステル類；ポリオキシプロピレンメチルエーテル硫酸ナトリウム、ポリオキシエチレンドデシルフェノールエーテル硫酸ナトリウム等の(ポリ)オキシアルキレンアルキル(アリール)エーテル硫酸エステル塩類；(ポリ)オキシエチレンステアリルリン酸エステル等の(ポリ)オキシアルキレンアルキルリン酸エステル類；ポリオキシエチレンラウリルアミン等の(ポリ)オキシアルキレンアルキルアミン類；ポリオキシアルキレンアミド等。

【0064】(10)アルコール系消泡剤：オクチルアルコール、ヘキサデシルアルコール、アセチレンアルコール、グリコール類等。

(11)アミド系消泡剤：アクリレートポリアミン等。

(12)リン酸エステル系消泡剤：リン酸トリプチル、ナトリウムオクチルホスフェート等。

(13)金属石鹼系消泡剤：アルミニウムステアレート、カルシウムオレエート等。

(14)シリコーン系消泡剤：ジメチルシリコーン油、

シリコーンベースト、シリコーンエマルジョン、有機変性ポリシロキサン（ジメチルポリシロキサン等のポリオルガノシロキサン）、フルオロシリコーン油等。

【0065】(15) AE剤：樹脂石鹼、飽和あるいは不飽和脂肪酸、ヒドロキシステアリン酸ナトリウム、ラウリルアルコール、ABS（アルキルベンゼンスルホン酸）、LAS（直鎖アルキルベンゼンスルホン酸）、アルカンスルホネート、ポリオキシエチレンアルキル（フェニル）エーテル、ポリオキシエチレンアルキル（フェニル）エーテル硫酸エステル又はその塩、ポリオキシエチレンアルキル（フェニル）エーテルリン酸エステル又はその塩、蛋白質材料、アルケニルスルホコハク酸、 α -オレフィンスルホネート等。

【0066】(16) その他界面活性剤：オクタデシルアルコールやステアリルアルコール等の分子内に6～30個の炭素原子を有する脂肪族1価アルコール、アビエチルアルコール等の分子内に6～30個の炭素原子を有する脂環式1価アルコール、ドデシルメルカプタン等の分子内に6～30個の炭素原子を有する1価メルカプタン、ノニルフェノール等の分子内に6～30個の炭素原子を有するアルキルフェノール、ドデシルアミン等の分子内に6～30個の炭素原子を有するアミン、ラウリン酸やステアリン酸等の分子内に6～30個の炭素原子を有するカルボン酸に、エチレンオキシド、プロピレンオキシド等のアルキレンオキシドを10モル以上付加させたポリアルキレンオキシド誘導体類；アルキル基又はアルコキシ基を置換基として有しても良い、スルホン基を有する2個のフェニル基がエーテル結合した、アルキルジフェニルエーテルスルホン酸塩類；各種アニオン性界面活性剤；アルキルアミンアセテート、アルキルトリメチルアンモニウムクロライド等の各種カチオン性界面活性剤；各種ノニオン性界面活性剤；各種両性界面活性剤等。

【0067】(17) 防水剤：脂肪酸（塩）、脂肪酸エステル、油脂、シリコン、パラフィン、アスファルト、ワックス等。

(18) 防錆剤：亜硝酸塩、リン酸塩、酸化亜鉛等。

(19) ひび割れ低減剤：ポリオキシアルキルエーテル等。

(20) 膨張材：エトリンガイト系、石炭系等。

【0068】他の公知のセメント添加剤（材）としては、セメント潤滑剤、増粘剤、分離低減剤、凝集剤、乾燥収縮低減剤、強度増進剤、セルフレベリング剤、防錆剤、着色剤、防カビ剤等を挙げることができる。これら公知のセメント添加剤（材）は単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

【0069】上記セメント組成物において、セメント及び水以外の成分についての特に好適な実施形態としては、次の(1)～(4)が挙げられる。

(1) ①本発明のセメント混和剤、及び、②オキシアル

10

20

30

40

50

キレン系消泡剤の2成分を必須とする組み合わせ。尚、②のオキシアルキレン系消泡剤の配合重量比としては、①のセメント混和剤に対して0.001～10重量%の範囲が好ましい。

【0070】(2) ①本発明のセメント混和剤、及び、②材料分離低減剤の2成分を必須とする組み合わせ。材料分離低減剤としては、非イオン性セルロースエーテル類等の各種増粘剤、部分構造として炭素数4～30の炭化水素鎖からなる疎水性置換基と炭素数2～18のアルキレンオキシドを平均付加モル数で2～300付加したポリオキシアルキレン鎖とを有する化合物等が使用可能である。尚、①のセメント混和剤と②の材料分離低減剤との配合重量比としては、10/90～99.9/0.1が好ましく、50/50～99.9/0.1がより好ましい。この組み合わせのセメント組成物は、高流動コンクリート、自己充填性コンクリート、セルフレベリング材として好適である。

【0071】(3) ①本発明のセメント混和剤、及び、②分子中にスルホン酸基を有するスルホン酸系分散剤の2成分を必須とする組み合わせ。スルホン酸系分散剤としては、リグニスルホン酸塩、ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物、メラミンスルホン酸ホルマリン縮合物、ポリスチレンスルホン酸塩、アミノアリールスルホン酸-フェノール-ホルムアルデヒド縮合物等のアミノスルホン酸系の分散剤等が使用可能である。尚、①のセメント混和剤と②の分子中にスルホン酸基を有するスルホン酸系分散剤との配合重量比としては、5/95～95/5が好ましく、10/90～90/10がより好ましい。

【0072】(4) ①本発明のセメント混和剤、及び、②リグニスルホン酸塩の2成分を必須とする組み合わせ。尚、①のセメント混和剤と②のリグニスルホン酸塩との配合重量比としては、5/95～95/5が好ましく、10/90～90/10がより好ましい。

【0073】

【実施例】以下に実施例を挙げ、本発明をさらに具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。尚、特にことわりのない限り、「%」は重量%を、「部」は重量部を表すものとする。

【0074】<重量平均分子量測定条件>

機種：Waters LCM1

検出器：示差屈折計(RI) 検出器(Waters 410)

溶離液：種類 0.05M酢酸ナトリウム、アセトニトリル/イオン交換水溶液=40/60(v/o%)、酢酸でpH6.0に調整

流量 0.6ml/分

カラム：種類 東ソー(株)製、TSK-GEL G4000SWXL+G3000SWXL+G2000SWXL+GUARD COLUMN

21 各 $7.8 \times 300 \text{ mm}$ 、 $6.0 \times 40 \text{ mm}$

温度 40°C

検量線：ポリエチレングリコール基準

【0075】製造例1

温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水1291部、3-メチル-3-ブテン-1-オールにエチレンオキサイドを平均50モル付加した不飽和ポリアルキレングリコールエーテル1812部、マレイン酸188部を仕込み、攪拌下に反応容器内を窒素置換し、窒素雰囲気下で 60°C に昇温した。NC-32W(日宝化学社製

2, 2'-アゾビス-2メチルプロピオニアミジン塩酸塩の87%品)の15%水溶液50部を加え、7時間60°Cに温度を維持し、さらに温度を 80°C まで上昇後1時間攪拌して重合反応を完結させた。その後、重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、重量平均分子量27000の重合体水溶液である本発明の共重合体(A)に相当する共重合体(A-1)を得た。また、3-メチル-3-ブテン-1-オールにエチレンオキサイドを50モル付加した不飽和ポリアルキレングリコールエーテルとマレイン酸の残存量を液体クロマトグラフィー(LC)により測定し、重合率を求めたところ、該不飽和ポリアルキレングリコールエーテルの重合率は、90.0%、マレイン酸の重合率は90.1%であった。従って、共重合組成比は不飽和ポリアルキレングリコールエーテル/マレイン酸=87.5/12.5(重量%)=32.7/67.3(モル%)、未中和型共重合体換算のカルボン酸量=1.62(mequiv/g)であった。

【0076】製造例2

温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水72.26部、3-メチル-3-ブテン-1-オールにエチレンオキサイドを50モル付加した不飽和ポリアルキレングリコールエーテル127.74部を仕込み、 65°C に昇温した後、そこへ過酸化水素30%水溶液0.38部を添加した。次に、アクリル酸40%水溶液19.83部を反応容器内に3時間かけて滴下し、それと同時に、3-メルカブトプロピオニアミジン塩酸2.1%水溶液0.35部を3時間、L-アスコルビン酸2.1%水溶液6.99部を3.5時間かけて反応容器内に滴下した。その後、60分間引き続いて 65°C に温度を維持して重合反応を完結させ、温度を 50°C 以下に降温し水酸化ナトリウム5.0%水溶液79.12部でpH7になるように中和し、重量平均分子量27,000の重合体水溶液である本発明の共重合体(A)に相当する共重合体(A-2)を得た。また、3

22 -メチル-3-ブテン-1-オールにエチレンオキサイドを50モル付加した不飽和ポリアルキレングリコールエーテルとアクリル酸の残存量を液体クロマトグラフィー(LC)により測定し、重合率を求めたところ、該不飽和ポリアルキレングリコールエーテルの重合率は、78.4%、アクリル酸の重合率は98.4%であった。従って、共重合組成比は不飽和ポリアルキレングリコールエーテル/アクリル酸=90.8/9.2(重量%)=28.8/71.2(モル%)、未中和型共重合体換算のカルボン酸量=1.00(mequiv/g)であった。

【0077】<硬化遮延剤>オキシカルボン酸系化合物(B)及び硬化遮延剤(C)として下記のものを用いた。

(B-1) グルコン酸ナトリウム

(B-2) リンゴ酸

(C-1) リン酸水素二カリウム

【0078】<コンクリート試験>

(コンクリート組成物の調製)セメントとして普通ポルトランドセメント(太平洋セメント社製)、細骨材として大井川水系産陸砂、粗骨材として青海産碎石、混練水として水道水を用い、下記の配合でコンクリート組成物を調製した。尚、コンクリート組成物の温度が 30°C 又は 15°C の試験温度になるように、試験に使用する材料、強制練りミキサー、測定器具類を上記の試験温度雰囲気下で調温し、混練及び各測定は上記の試験温度雰囲気下で行った。また、コンクリート組成物中の気泡がコンクリート組成物の流動性に及ぼす影響を避ける為に、必要に応じて市販のオキシアルキレン系消泡剤を用い、空気量が $1.0 \pm 0.3\%$ となるように調整した。

30 (配合)セメント: 320 kg/m^3 、水: 176 kg/m^3 、細骨材: 822 kg/m^3 、粗骨材: 892 kg/m^3 、細骨材率(細骨材/細骨材+粗骨材)(容積比): 48%、水/セメント比(重量比) = 0.55

【0079】上記条件下に強制練りミキサーを用いて混練時間2分間でコンクリートを製造し、スランプ値、凝結時間(終結時間)及び空気量を測定した。尚、スランプ値、凝結時間(終結時間)及び空気量の測定は、それぞれJIS-A-1101、JIS-A-6204附属書I、JIS-A-1128に準拠して行った。尚、

40 表中の共重合体(A)及び/又はオキシカルボン酸系化合物(B)又は硬化遮延剤(C)の添加量は、セメントに対する固形分の重量%を示し、初期スランプ値が $20 \pm 1 \text{ cm}$ になるように添加量を調整して比較した。試験結果を表1に示す。

【0080】

【表1】

	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	実施例5	実施例6	実施例7	比較例1	比較例2	比較例3	比較例4	比較例5
試験温度(℃)	30	30	30	30	30	15	15	30	30	30	30	30
配合	A-1+B-1	A-1+B-1	A-2+B-1	A-1+B-2	A-2+B-2	A-1+B-1	A-2+B-1	A-1	A-2	B-1	B-2	A-1+C-1
添加量 (wt%)	(A) 0.12	(A) 0.12	(B) 0.08	(B) 0.12	(B) 0.08	(B) 0.12	(B) 0.08	(B) 0.13	(B) 0.10	(B) —	(B) —	(B) 0.13
配合比 (%)	(A) 89.6	(A) 66.7	(B) 33.3	(B) 33.3	(C) —	(C) —	(C) —	(C) —	(C) —	(C) —	(C) —	(C) 68.4
添加量	合計 0.134	0.180	0.120	0.180	0.120	0.180	0.120	0.130	0.100	1.000	1.000	0.190
スランプ値 (cm)	5分後 20.0	20.5	20.0	20.5	20.0	19.0	19.5	20.0	20.5	9.0	8.5	20.0
	30分後 19.0	20.0	19.0	20.0	19.0	20.5	19.5	18.0	18.0	—	—	19.0
	60分後 17.5	19.0	18.0	19.0	17.5	20.0	19.0	15.0	14.0	—	—	16.0
	90分後 15.0	17.5	16.5	17.0	16.0	19.5	18.5	11.0	10.0	—	—	12.0
凝結時間(分)	380	420	460	395	430	760	800	370	365	24時間後 未硬化	24時間後 未硬化	390

【0081】表1に示すように、試験温度が30°Cにおいて、共重合体(A-1)又は(A-2)をそれぞれ単独で用いた場合、オキシカルボン酸系化合物以外の無機系の硬化遮延剤を用いた場合の何れの場合も経時による流動性の低下が大きく、他方、オキシカルボン酸系化合物(B-1)又は(B-2)をそれぞれ単独で用いた場合は充分な流動性が得られなかった。一方、共重合体(A-1)又は(A-2)とオキシカルボン酸系化合物(B-1)又は(B-2)とを併用した本発明のセメント混和剤を用いた場合、試験温度が15°Cでは、経時に*

* よる流動性の低下は小さいが硬化が遅くなったのに対し、試験温度が30°Cでは、経時による流動性の低下は小さく、かつ、硬化も早かった。

【0082】

20 【発明の効果】本発明のセメント混和剤をセメント組成物に添加すれば、夏場等の高温時においても長時間にわたって流動性の低下が防止可能となり、セメント組成物をポンプ等により移送したり型枠等に充填したりする工程での作業性が改善される。

フロントページの続き

(51) Int.CI.
C 08 F 216/16
220/04
222/00
290/06
// C 04 B 103:40

識別記号

F I
C 08 F 216/16
220/04
222/00
290/06
C 04 B 103:40

マーク(参考)

(72) 発明者 枚田 健
大阪府吹田市西御旅町5番8号 株式会社
日本触媒内

F ターム(参考) 4G012 PA04 PB17 PB31 PC03 PC05
PC12 PC14
4J027 AC01 AC02 AC03 AC07 BA04
BA06 CC02 CD00
4J100 AE01P AE18P AE26P AJ01Q
AJ02Q AJ08Q AJ09Q AK01Q
AK04Q AK18Q AK29Q AK31Q
BA02P BA03P BA04P BA32Q
CA04 JA67

THIS PAGE BLANK (USPTO)